

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**



① 日本国特許庁
公開特許公報

特 許 願 (1)

昭和 47 年 6 月 22 日

特許庁長官 井 土 武 夫 殿

1. 発明の名称

ベンザイミダゾール誘導体の製造法

2. 発明者

住所 大阪府大阪市東区平野町 8 丁目 85 番地
氏名 長 谷 川 元 (ほか 1 名)

3. 特許出願人

住所 大阪市東区平野町 8 丁目 85 番地
名称 吉 富 製 薬 株 式 会 社
(672) 代表者 不 破 泰

4. 代 理 人

〒 541 電話通関元: 吉富製薬株式会社 (特許部上中) 〒551-0021
住所 大阪市東区平野町 8 丁目 85 番地
吉富製薬株式会社内
氏名 弁理士 (6630) 高 宮 城 勝

5. 添付書類の目録

- (1) 明 細 書 1 通
- (2) 委 任 状 1 通
- (3) 特許願副本 1 通

47 063026

① 特開昭 49 - 20173

④ 公開日 昭 49. (1974) 2. 22

② 特願昭 47 - 63026

② 出願日 昭 47. (1972) 6. 22

審査請求 未請求 (全 3 頁)

庁内整理番号

⑤ 日本分類

6855 44
6224 44

16 E363
30 B4

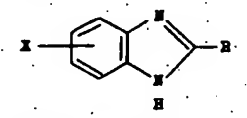
明 細 書

1. 発明の名称

新規なベンザイミダゾール誘導体の製造法

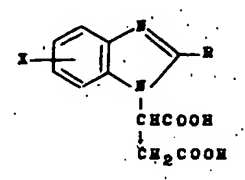
2. 特許請求の範囲

一般式



〔式中 X は水素、ハロゲン、低級アルキル、低級アルコキシ、ニトロ基を、R は水素、低級アルキル、ヒドロキシ低級アルキル、ハロ低級アルキルを示す。〕

で表わされるベンザイミダゾール誘導体 R マレイン酸を反応させることを特徴とする一般式

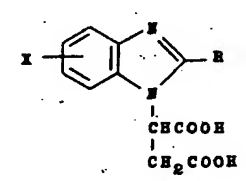


〔式中の X、R は前記のものと同様である。〕

で表わされるベンザイミダゾール誘導体またはその塩の製造法。

1. 発明の詳細な説明

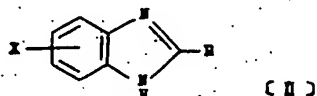
本発明は一般式



〔式中の X は水素、ハロゲン (F, Cl, Br 等)、低級アルキル (メチル、エチル、ブチル等)、低級アルコキシ (メトキシ、エトキシ等)、ニトロ基を、R は水素、低級アルキル、ヒドロキシ低級アルキル (ヒドロキシメチル、2-ヒドロキシエチル等)、ハロ低級アルキル (クロルメチル、2-クロルエチル等) を示す。〕

で表わされるコハク酸誘導体またはその塩の製造法に関するものである。

本発明によれば一般式〔I〕で表わされる化合物は一般式



〔式中のX、Rは前記のものと同様である。〕

で表わされるベンズイミダゾール誘導体にマレイン酸、より詳しくはマレイン酸の半塩を反応させることにより製造できる。遊離マレイン酸を反応させても単なる付加物が得られるのみであるが、マレイン酸の半塩を反応させることにより、容易に、かつ好収率で高純度の目的化合物が得られる。この半塩としてはリチウム塩、カリウム塩、ナトリウム塩等の金属塩、トリエチルアンモニウム塩、ピリジニウム塩等の有機アミン塩が適当である。

ベンズイミダゾール 8.0 g、マレイン酸 1.5 g、苛性ソーダ 27.1 g を水 100 ml に加え、20 時間還流する。得られる無色透明の溶液を水冷し、濃硫酸 5.5 ml を加えると融点 228 ~ 230 °C (分解) の 2-(1-ベンズイミダゾリル)コハク酸・1 水和物 13.62 g が粉末状無色結品として得られる。

実施例 2

5-クロルベンズイミダゾール 15.3 g、マレイン酸 1.6 g、苛性ソーダ 4.0 g を水 150 ml に加え、66 時間還流する。得られる淡黄色透明の溶液を室温まで冷却し、濃アンモニア水で弱アルカリ性になると未反応の 5-クロルベンズイミダゾール 2.0 g が析出する。これを除去し、母液に濃硫酸を加えて pH 2 にすれば融点 221 ~ 225 °C (分解) の 2-(5 or 6-クロル-1-

特開 昭 49-20173 (2)

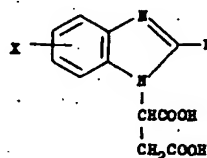
反応は不活性溶媒中(水、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、酢酸、プロピオン酸およびそれらの混合物等)、70 ~ 200 °C で、好ましくは溶媒の沸点付近で数時間~数百時間行なわれる。反応終了後、目的物は遊離酸、あるいはナトリウム、カリウム、アルミニウム、鉄、銅等の金属類や、アンモニア、メチルアミン、ジメチルアミン、トリエチルアミン、ピリジン等のアミン類との半塩、二塩基性塩、または上記塩基類との複塩、結晶として、あるいはイオン交換樹脂を用いて精製分離してもよい。

かくして得られる本発明の化合物は医薬品としてまたその中間体として有用である。以下に実施例を示して本発明をさらに具体的に説明する。

実施例 1

ベンズイミダゾリル)コハク酸・1/3 水和物が得られる。

同様にして以下の化合物が製造できる。



実施例	X	R	融点 (°C)
3	H	メチル	1/2 水和物 225~227 (分解)
4	H	エチル	211~213 (分解)
5	H	-CH ₂ OH	212~214 (分解)
6	5 or 6-NO ₂	H	1 水和物 147.5~150.5 (分解)
7	5 or 6-OCH ₃	H	
8	5 or 6-CH ₃	H	
9	H	-CH ₂ Cl	

代理人 弁理士 高宮 敏



前記以外の発明者

住所 ナカフシ
大分県中津市1345

氏名 コ 小 谷 アケ シ 岡

2